

- 1.1. The most common example of corrosion is: 1.1. - کرڈن کی سب سے عام مثال ہے۔
- (A) Chemical decay لوہے کوڑنگ لگنا ☒ Rusting of Iron
- (C) Rusting of tin آئینہ کوڑنگ لگنا (D) Rusting of Aluminium الومینیم کوڑنگ لگنا
2. Which one of the following non-metals is extremely hard? 2. - آئیے گئے ہان میٹلوں میں سے کون سا ہایت سخت ہے؟
- (A) Graphite گریٹائٹ (B) Phosphorous فاسفورس ☒ Diamond ڈائمنڈ (D) Iodine آئیوڈین
3. The valency of Boron is: 3. بورون کی ولسی ہے۔
- (A) 1 (B) 4 ☒ 3 (D) 2
4. One amu is equal to: 4. ایک amu برابر ہے۔
- (A) 1.672×10^{-24} g ☒ 1.66×10^{-24} g (C) 9.106×10^{-27} g (D) 1.674×10^{-24} g
5. The atomic number of Argon (Ar) is: 5. آرگون کا اٹامک نمبر ہے۔
- (A) 16 (B) 10 (C) 8 ☒ 18
6. Mendeleev periodic table was based upon the: 6. منڈلیف پیریڈک ٹیبل کی بنیاد تھی۔
- (A) electronic configuration الیکٹرونک کنفیگریشن ☒ atomic mass اٹامک ماس
- (C) atomic number اٹامک نمبر (D) completion of a sub shell سب شیل کا مکمل ہونا
7. The number of electrons in the valence shell of Noble gases is: 7. توہل کیسز کے ولس شیل میں الیکٹروں کی تعداد ہوتی ہے۔
- ☒ 8 (B) 7 (C) 6 (D) 17
8. The boiling point of Sodium chloride is: 8. سوڈیم کلورائیڈ کا ہائیڈرولک پوائنٹ ہے۔
- (A) 800°C ☒ 1413°C (C) 100°C (D) 0°C
9. The formation of ammonium ion $[NH_4]^+$ is due to: 9. امونیم آئن $[NH_4]^+$ کی تشکیل کی وجہ ہے۔
- (A) covalent bond کوویلنٹ باؤنڈ (B) ionic bond آئونک باؤنڈ ☒ co-ordinate covalent bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ باؤنڈ
- (C) metallic bond مٹلیک باؤنڈ
10. Freezing point of ethyl alcohol is: 10. ایتھائل الکول کا فریزنگ پوائنٹ ہے۔
- (A) $+115^{\circ}\text{C}$ ☒ -115°C (C) -116°C (D) $+116^{\circ}\text{C}$
11. Opal is an example of solution: 11. اوپل کس سولوشن کی مثال ہے؟
- (A) liquid in gas گیس میں مائع (B) solid in gas گیس میں ٹوس ☒ solid in solid ٹوس میں ٹوس (D) gas in solid ٹوس میں گیس
12. The formula of rust is: 12. رگ کا فارمولا ہے۔
- ☒ $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$ (B) Fe_2O_3 (C) $Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$ (D) $Fe(OH)_3$

- 1.1. Which metal is coated on iron in galvanizing process? 1.1. گیلوانائزنگ کے عمل میں آئرن پر کس مٹل کی تہہ چھائی جاتی ہے؟
- (A) Tin (B) Chromium (C) Silver (D) Zinc
2. Which metal is the least conductor of heat? 2. کوئی مٹل حرارت کی کم تر کنڈکٹر ہے؟
- (A) Gold (B) Platinum (C) Iron (D) Lead
3. The most abundant element in ocean by weight is: 3. سمندر میں وزن کے لحاظ سے سب سے زیادہ پایا جانے والا عنصر ہے۔
- (A) Hydrogen (B) Oxygen (C) Chlorine (D) Sodium
4. Example of homoatomic molecule is: 4. ہومو ایٹمک مالیکیول کی مثال ہے۔
- (A) H_2O (B) CH_4 (C) HCl (D) S_8
5. Which radiolotope is used for diagnosis of tumor in the body? 5. کونسا ریڈیو آئی سوئپ جسم میں ٹیورمر کی تشخیص کے لیے استعمال ہوتا ہے؟
- (A) Cobalt-60 (B) Iodine-131 (C) Strontium-90 (D) Phosphorus-30
6. In which form all transition elements in periodic table are found? 6. پیریاڈک ٹیبل میں تمام ٹرانزیشن ایلیمنٹس کس شکل میں پائے جاتے ہیں؟
- (A) gas (B) liquid (C) Metals (D) Metalloids
7. Which halogen has the highest electronegativity? 7. کس ہالوجن کی الیکٹرونیکٹیوٹی سب سے زیادہ ہے؟
- (A) Fluorine (B) Chlorine (C) Bromine (D) Iodine
8. The weakest force among the molecules is: 8. مالیکیولز کے درمیان پائی جانے والی کمزور ترین قوت ہے۔
- (A) Ionic force (B) metallic force (C) covalent force (D) Inter molecular forces
9. The example of polar molecule is: 9. پیرایٹیمول کی مثال ہے۔
- (A) H_2 (B) Cl_2 (C) O_2 (D) H_2O
10. The normal temperature of human body is: 10. انسانی جسم کا نارمل درجہ حرارت ہوتا ہے۔
- (A) $96.6^\circ F$ (B) $97.6^\circ F$ (C) $98.6^\circ F$ (D) $99.6^\circ F$
11. KCl is soluble in: 11. KCl کس میں حل ہوتا ہے؟
- (A) Benzene (B) Ether (C) Water (D) Carbon tetra chloride
12. Pure water behaves as a: 12. خالص پانی ہے۔
- (A) Strong electrolyte (B) weak electrolyte (C) non electrolyte (D) Insulator

1.1. The most common example of corrosion is:

1.1. کرڈن کی سب سے عام مثال ہے۔

(A) Rusting of Tin تین کوڑنگ لگنا

(A) Rusting of Iron لوہے کوڑنگ لگنا

(C) Chemical decay کیمیکل ڈیکے

(D) Rusting of Aluminium ایلمینیم کوڑنگ لگنا

2. Which one of the following metal is brittle?

2. ان میں سے کون سی مٹل آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے؟

(A) Sodium سڈیم (B) Aluminium ایلمینیم

(C) Selenium سلیمنیم (D) Magnesium میگنیشیم

3. The molecular mass of Nitric acid (HNO_3) is:

3. نائٹرک ایسڈ (HNO_3) کا مالیکیولر ماس ہے۔

(A) 65 amu (B) 63 amu

(C) 62 amu (D) 60 amu

4. Molecular formula of benzene is:

4. بنزین کا مالیکیولر فارمولا ہے۔

(A) C_2H_2 (B) C_6H_6

(C) C_4H_4 (D) C_2H_6

5. The concept of orbit of atom was presented by:

5. ایٹم کے آرٹ کا تصور پیش کیا۔

(A) Planck پلانک (B) Bohr بور

(C) Rutherford رتھرفورڈ (D) J.J. Thomson جے جے تھامسن

6. Modern periodic law was presented by:

6. مارڈن (جدید) پیریڈک لاء پیش کیا۔

(A) Dobereiner's ڈوبرینئر (B) Newlands نیولینڈز

(C) Mendeleev's مینڈیلیف (D) Moseley موزلی

7. Transition elements are all:

7. ٹرانزیشن ایلیمنٹس سب سے ہیں تمام:

(A) non-metals نون میٹلو (B) gases گیسز

(C) metals میٹلو (D) metalloids میٹالوئڈز

8. How many covalent bonds does C_2H_2 molecule has?

8. C_2H_2 کا مالیکیول کتنے باڈر پر مشتمل ہوتا ہے؟

(A) four چار (B) three تین

$\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$

(C) two دو (D) one ایک

9. Transfer of electrons between atoms results in:

9. ایٹم کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ ہوتا ہے۔

(A) covalent bonding کوویلنٹ باڈنگ

(B) co-ordinate covalent bonding کوآرڈینیٹ کوویلنٹ باڈنگ

(C) Ionic bonding آئونک باڈنگ

(D) metallic bonding میٹلک باڈنگ

10. Densities of gases are expressed in terms of:

10. گیسز کی کثافتیں کونساں کرنا ہے۔

(A) g dm^{-3} (B) Kg dm^{-3}

(C) g cm^{-3} (D) mg cm^{-3}

11. Tyndall effect is shown by:

11. ٹینڈل ایفیکٹ کس وجہ سے ہے؟

(A) Paints پینٹس (B) Sugar solution شوگر کا سلوشن (C) Chalk solution چاک کا سلوشن (D) Jelly جلی

12. In which cell spontaneous chemical reaction takes place?

12. از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟

(A) Electrolytic cell الیکٹروایٹک سیل

(B) Galvanic cell گیلوانک سیل

(C) Nelson's cell نیلسن سیل

(D) Down cell ڈاؤن سیل

- 1.1. Which one of the following is an electron deficient molecule? درج ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟
- (A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2
2. Bond present in CH_4 molecule is: CH_4 مالیکیول میں بائنڈ موجود ہوتا ہے۔
- (A) Covalent کوویلنٹ (B) Ionic bond آئونک بائنڈ
(C) Co-ordinate covalent کوآرڈینیٹ کوویلنٹ (D) Hydrogen bonding ہائیڈروجن بائنڈ
3. One atmospheric pressure is equal to how many Pascals? ایک ایٹموسفیئرک پریشر کتنے پاسکال کے برابر ہوتا ہے؟
- (A) 10325 (B) 101325 (C) 106075 (D) 10523
4. Which one of the following solutions contains more water? ان سولوشنوں میں سے کس میں پانی کی مقدار زیادہ ہے؟
- (A) 2M (B) 1M (C) 0.5M (D) 0.25M
5. In Redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is: HCl اور Zn کے درمیان Redox ری ایکشن کے دوران آکسائیڈائزنگ ایجنٹ کون ہے؟
- (A) Zn (B) H^+ (C) Cl^- (D) H_2
6. One of the followings is a non-electrolyte: درج ذیل میں سے ایک نان الیکٹرولائٹ ہے۔
- (A) Sodium Hydroxide سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ (B) Hydrochloric acid ہائیڈروکلورک ایسڈ
(C) Benzene بنزین (D) Sodium Chloride سوڈیم کلورائیڈ
7. Which one of the following non-metals is lustrous? درج ذیل میں سے کون سی نان میٹل چمکدار ہے؟
- (A) Sulphur سلفر (B) Phosphorus فاسفورس (C) Diamond ڈیامینڈ (D) Iodine آئیوڈین
8. The symbol for potassium is: پوٹاشیم کا سمبل ہے۔
- (A) P (B) S (C) O (D) K
9. Chemical formula for calcium oxide is: پوٹاشیم آکسائیڈ کا کیمیائی فارمولا ہے۔
- (A) CaO_2 (B) CaO (C) Ca(OH)_2 (D) CaCO_3
10. The maximum number of electrons can be present in K Shell is: K شیل میں الیکٹرونز کی زیادہ سے زیادہ تعداد موجود ہو سکتی ہے۔
- (A) 8 (B) 4 (C) 18 (D) 2
11. Which one of the following resulted in the discovery of Proton? ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹان کی دریافت ہوئی؟
- (A) cathode rays کیتھوڈ ریز (B) canal rays کنال ریز (C) X-rays ایکس ریز (D) Alpha-rays الفا ریز
12. Actinides belong to which block of the periodic table? ایکٹائیڈز پیریڈک ٹیبل کے کس بلاک سے تعلق رکھتے ہیں؟
- (A) s (B) p (C) d (D) f

Marks: 12

Time: 15 Minutes وقت: 15 منٹ

12: نمبر

نوٹ: تمام سوالات کے جوابات دی گئی معروضی جوابی کاپی پر لکھیے ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C, D دیے گئے ہیں جس جواب کو آپ درست سمجھیں، جوابی کاپی پر اس سوال نمبر کے سامنے A, B, C, D کے دائروں میں سے متعلقہ دائرے کو مار کر یا پن کی سیاہی سے بھر دیں۔

NOTE: Write answers to the questions on objective answer sheet provided. Four possible answers A, B, C & D to each question are given. Which answer you consider correct, fill the corresponding circle A, B, C or D given in front of each question with Marker or pen ink on the answer sheet provided.

- 1.1. Spontaneous chemical reaction takes place in: 1.1 از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟
- (A) Electrolytic cell ایلیکٹرولائٹک سیل (B) Galvanic cell گیلوانک سیل میں
- (C) Nelson's cell نیلسن سیل میں (D) Down's cell ڈاؤن سیل میں
2. The most common example of corrosion is: 2. کدوٹن کی سب سے عام مثال ہے:
- (A) Chemical decay کیمیکل توڑ پھوڑ (B) Rusting of Iron لوہے کو زنگ لگنا
- (C) Rusting of Tin ٹین کو زنگ لگنا (D) Rusting of Aluminum آلومینیم کو زنگ لگنا
3. Which one of the following non-metals is lustrous? 3. درج ذیل میں سے کوئی تان مثل چمکدار ہے؟
- (A) Sulphur سلفر (B) Phosphorus فاسفورس (C) Iodine آئوڈین (D) Carbon کاربن
4. The percentage of Nitrogen in air is: 4. کربوڈائیٹ میں نائٹروجن کی فیصد مقدار ہے:
- (A) 47% (B) 78% (C) 86% (D) 90%
5. Chemical formula of Ammonia is: 5. امونیا کا کیمیائی فارمولا ہے:
- (A) SiO_2 (B) CaCO_3 (C) NH_3 (D) NaCl
6. Number of Uranium Isotopes is: 6. یورینیم کے کٹاؤٹوپس کی تعداد ہے:
- (A) two دو (B) three تین (C) four چار (D) five پانچ
7. Number of groups in long form of periodic table is: 7. لمبک فارم پیریڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے:
- (A) 12 (B) 16 (C) 18 (D) 20
8. The value of first ionization energy of sodium atom is: 8. سولیم ایٹم کی پہلی آئونائزیشن انرجی کی قیمت ہے:
- (A) $+495.8 \text{ KJ mol}^{-1}$ (B) $+498.5 \text{ KJ mol}^{-1}$ (C) $+520 \text{ KJ mol}^{-1}$ (D) $+530 \text{ KJ mol}^{-1}$
9. Which of the following is an ionic compound? 9. درج ذیل میں سے کونسا آئنک مرکب ہے؟
- (A) H_2O (B) NaCl (C) Cl_2 (D) NH_3
10. Boiling point of water is: 10. پانی کا کھانگ پوائنٹ ہے:
- (A) 78°C (B) 100°C (C) 118°C (D) 126°C
11. Which one of the following is heterogeneous mixture? 11. درج ذیل میں سے کونسا ہٹروجنکس میسر ہے؟
- (A) Milk دودھ (B) Ink روشنائی (C) Sugar solution شکر کا سلوشن
- (D) Milk of Magnesia مگنیشیا (D) Sugar solution شکر کا سلوشن
12. Example of gas in gas solution is: 12. گیس میں گیس محلول کی مثال ہے:
- (A) Air ہوا (B) Mist بخار (C) Butter مکھن (D) Alloy آلائی

- 1.1. The oxidation number of chromium in $K_2Cr_2O_7$ is: 1.1. $K_2Cr_2O_7$ میں کرومیم کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے:
- (A) +2 (B) +6 (C) +14 (D) +7
2. The formula of rust is: 2. رگ کا فارمولا ہے:
- (A) $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$ (B) Fe_3O_4 (C) $Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$ (D) $Fe(OH)_3$
3. Non metals are generally soft but which one of the following is extremely hard? 3. نان میٹلو عام طور پر نرم ہیں لیکن درج ذیل میں سے کوئی نہایت سخت ہے؟
- (A) Graphite (B) Phosphorus (C) Iodine (D) Diamond
4. The third abundant gas found in the Earth's atmosphere is: 4. کرہ ارض پر کثرت کے لحاظ سے تیسرے نمبر پر کس پائی جاتی ہے:
- (A) Carbon dioxide (B) Oxygen (C) Nitrogen (D) Argon
5. Which one of the following pairs has the same mass? 5. درج ذیل میں سے کس جوڑے کے اٹومک کماس برابر ہے؟
- (A) 1 mole CO and 1 mole N_2 (B) 1 mole CO and 1 mole CO_2 (C) 1 mole O_2 and 1 mole N_2 (D) 1 mole CO_2 and 1 mole O_2
6. Which one of the following is the most penetrating? 6. درج ذیل میں سے کون سے پارٹیکلز مادے میں سب سے زیادہ سرائیت کرنے والے ہیں؟
- (A) Protons (B) Neutrons (C) Electrons (D) Alpha rays
7. Point out the incorrect statement about electron affinity. 7. الیکٹران فیٹیٹی کے متعلق ملاحظیات کی نشاندہی کیجئے۔
- (A) It is measured in KJ/mol (B) It involves to release of energy (C) It decreases in period (D) It decreases in a group
8. Who presented Modern periodic law? 8. آلارن (جدید) دورہ آک لاؤس نے پیش کیا؟
- (A) Dobereiner's (B) New Lands (C) Mendeleev's (D) Mosely
9. A bond pair in covalent molecules usually has: 9. کوویلنٹ مالیکیولز میں جوڑا بانڈ جوڑا عموماً رکھتا ہے:
- (A) one electron (B) two electrons (C) three electrons (D) four electrons
10. The vapour pressure of a liquid increases with increase of: 10. مائع کا دھبہ پریشر میں اضافے سے بڑھتا ہے۔
- (A) Pressure (B) Temperature (C) Intermolecular forces (D) Polarity of molecules
11. The example of solution solid in solid is: 11. ٹھوس میں ٹھوس کے سولوشن کی مثال ہے:
- (A) Brass (B) Butter (C) Fog (D) Air
12. Which one of the following is heterogeneous mixture? 12. درج ذیل میں سے کونسا ہٹروجنیوس میکیچر ہے؟
- (A) Milk (B) Ink (C) Sugar solution (D) Milk of magnesla

1.1. Pure water is an example of:

● Weak Electrolyte کٹر الیکٹرولائٹ

(C) Non-electrolyte ان الیکٹرولائٹ

2. Anode of Down's cell is made up of:

(A) Iron آئرن

(B) Steel سٹیل

3. A metal which is soft and can be cut with knife is:

(A) Calcium کیلشیم

● Sodium سوڈیم

4. An element which occurs in gaseous state is:

(A) Mercury مرکری

(B) Gold گولڈ

5. Gram atomic mass of Hydrogen is:

(A) 1.08 g

(B) 1.008 amu

6. When Uranium-235 breaks up, it produces:

● Neutron نیوٹرون

(B) Electron الیکٹرون

7. Number of elements in normal periods is:

(A) 18

● 08

8. Law of Octaves was put forward by:-

● Newlands نیولینڈز

(B) Dobereiner ڈوبرینر

(C) Mendeleev منڈلیف

(D) Moseley موزلی

9. How many electrons are involved in the formation of double covalent bond?

(A) 3

(B) 1

(C) 2

● 4

10. Which one of the following is amorphous solid?

(A) Diamond ڈائمنڈ

(C) Potassium Chloride پوٹاشیم کلورائیڈ

(B) Sodium Chloride سوڈیم کلورائیڈ

● Plastic پلاسٹک

11. An example of universal solvent is:

(A) Benzene بنزین

● Water پانی

(C) Alcohol الکحل

(D) Ether ایٹر

12. The number of grams of solute dissolved in 100 grams of solution, the percentage is called:

● Percentage $\frac{\text{mass}}{\text{mass}}$ ہشتہائی

(C) Percentage $\frac{\text{volume}}{\text{mass}}$ ہشتہائی

(B) Percentage $\frac{\text{mass}}{\text{volume}}$ ہشتہائی

(D) Percentage $\frac{\text{volume}}{\text{volume}}$ ہشتہائی

1.1. خالص پانی ایک مثال ہے:

(B) Strong Electrolyte طاقتور الیکٹرولائٹ

(D) Strong Acid طاقتور تیزاب

2. ڈاؤن کیسل کا اینڈرڈ ہے:

● Graphite گرافائٹ (D) Zinc زنک

3. ایک مثال جو کمرزیم ہوتی ہے اور اسے پائو کی مدد سے کاٹا جاسکتا ہے:

(C) Magnesium میگنیشیم (D) Iron آئرن

4. ایلیمنٹ جو گیس حالت میں پایا جاتا ہے:

● Oxygen آکسیجن (D) Sodium سوڈیم

5. ہائیڈروجن کا گرام ایٹمک ماس ہے:

(C) 2.016 g (D) 1.008 g

6. جب یورینیم-235 ٹوٹتا ہے تو اس سے پیدا ہوتے ہیں:

(C) Proton پروٹون (D) None کوئی بھی نہیں

7. ادنیٰ پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:

(C) 32 (D) 10

8. لا مارٹن آکٹوئس پیش کیا:

(C) Mendeleev منڈلیف (D) Moseley موزلی

9. (دو) کوویلنٹ باؤنڈ بننے میں کتنے الیکٹرونز حصہ لیتے ہیں؟

(C) 2 (D) 4

10. مندرجہ ذیل میں سے کونسا ایمرفیس ٹھوس ہے؟

(B) Sodium Chloride سوڈیم کلورائیڈ

● Plastic پلاسٹک

11. یونیورسل سلوینٹ کی ایک مثال ہے:

(C) Alcohol الکحل (D) Ether ایٹر

12. سولیوٹ کی گرام میں دو مقدار جو سولیوٹ کے 100 گرام میں حل ہے ہشتہائی

کہلاتا ہے:

- 1.1. The formula of hydrogen peroxide is: 1.1. ہائیڈروجن پراکسائیڈ کا فارمولا ہے:
- (A) H_2O_2 (B) H_2O (C) H_2O (D) HO
2. $^{14}_6C$ has the neutrons: 2. $^{14}_6C$ میں نیوٹرونز کی تعداد ہے:
- (A) 6 (B) 8 (C) 10 (D) 12
3. In the following which value decreases in a period? From left to right. 3. ایک پیریڈ میں آٹم نمبر سے کسی چیز کم ہوتی ہے؟ بائیں سے دائیں۔
- (A) Electronegativity (B) Electron affinity (C) Ionization energy (D) Atomic Radius
4. Which family has general electronic configuration ns^2 ? 4. ns^2 میں خلی کی عمومی الیکٹرونک کنفیگریشن ہے:
- (A) Alkali metals (B) Alkaline earth metals (C) Halogen family (D) Carbon family
5. When Intermolecular forces become dominant between two atoms then result is: 5. دو ایٹمز کے درمیان باہمی انٹرمولیکولر فورسز کے غالب آنے کا نتیجہ ہوتا ہے:
- (A) Ion making (B) Bond breakage (C) Bond formation (D) Polarity
6. How many electron take part in a triple covalent bond? 6. تریپل کوویلنٹ بائنڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں؟
- (A) 8 (B) 6 (C) 4 (D) 5
7. What is used to measure pressure in a laboratory? 7. لیبارٹری میں پریشر معلوم کرنے کے لیے کیا استعمال ہوتا ہے؟
- (A) Barometer (B) Manometer (C) Allimeter (D) Galvanometer
8. Milk of Magnesia is an example of: 8. مگ آف میگنیشیا ایک مثال ہے:
- (A) a solution (B) a Colloid (C) Saturated solution (D) Suspension
9. In the following which has less water? 9. درج ذیل میں سے کس سلوشن میں پانی کم ہے؟
- (A) 2M (B) 1M (C) 0.5M (D) 0.25 M
10. It is an example of: 10. یہ ایک مثال ہے:
- (A) Oxidation (B) Reduction (C) Redox (D) Electrolysis
11. Which one of the following is not an electrolyte? 11. درج ذیل میں سے کونسا الیکٹرولائٹ نہیں ہے؟
- (A) Sulphuric acid solution (B) Sugar solution (C) $Ca(OH)_2$ solution (D) NaCl solution
12. Which one in the following is the least reactive metal? 12. درج ذیل میں سے سب سے کم ری ایکٹو مٹل کونسی ہے؟
- (A) K (B) Al (C) Pb (D) Ag

Marks: 12

Time: 15 Minutes وقت: 15 منٹ

نمبر: 12

نوٹ: تمام سوالات کے جوابات دی گئی سرخوشی جرابی یا پانی پر لکھیں ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C, D دیئے گئے ہیں، جس جواب کو آپ درست سمجھیں، جرابی یا پانی پر اس سوال نمبر کے سامنے A, B, C یا D کے دائروں میں سے متعلقہ دائرے کو مار کر یا پین کی سیاہی سے گھروں۔

NOTE: Write answers to the questions on objective answer sheet provided. Four possible answers A, B, C & D to each question are given. Which answer you consider correct, fill the corresponding circle A, B, C or D given in front of each question with Marker or pen ink on the answer sheet provided.

- 1.1. Which one of the following is a triatomic molecule? درج ذیل میں کونسا ایٹم ایک ایٹم ہے؟
 (A) H₂ (B) N₂ (C) H₂O (D) Co
2. The isotope C-12 is present in abundance of: آئسوٹوپ C-12 کتنی مقدار میں پایا جاتا ہے؟
 (A) 96.9% (B) 97.6% (C) 98.9% (D) 99.7%
3. Along the period from left to right, which one of the following decreases? ایک پیرڈ میں بائیں سے دائیں ان میں سے کونسی کم ہوتی ہے؟
 (A) Atomic radius ایٹمک ریڈیئس (B) Ionization energy آئنمائزیشن انرجی
 (C) Electron affinity الیکٹران آفینٹیٹی (D) Electronegativity الیکٹرو نیگیٹیوٹی
4. The number of elements in third period of the long form of periodic table is: لوگ فارم پریڈکٹ ٹیبل کے تیسرے پیرڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:
 (A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32
5. Triple covalent bond involves how many electrons? ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں؟
 (A) 8 (B) 6 (C) 4 (D) 3
6. Identify which pair of the following has polar covalent bonds? درج ذیل میں سے کونسا جوا کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟
 (A) O₂ and Cl₂ (B) N₂ and H₂O (C) C₂H₂ and H₂O (D) HCl and H₂O
7. How many times liquids are denser than gases? مائع کیسے سے گیسوں کا زیادہ بھاری ہوتے ہیں؟
 (A) 100,000 (B) 10,000 (C) 1,000 (D) 100
8. If 10 cm³ of alcohol are dissolved in 100 g of water, it is called: اگر 100 گرام پانی میں 10 cm³ الکل حل کیا جائے تو یہ کہلاتا ہے:
 (A) % m/m (B) % m/v (C) % v/m (D) % v/v
9. Which of the following is an example of liquids in solid solution? آن میں سے کونسا سولوشن ٹھوس میں مائع کی مثال ہے؟
 (A) Sugar in water (B) Salt in water (C) Fog (D) Butter
10. In the redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is: زنک اور ہائیڈروکلورک ایسڈ کے درمیان ریڈاکس ریکشن کے دوران
 آکسائیڈانٹ ایجنٹ کونسا ہے؟
 (A) Zn (B) H⁺ (C) Cl⁻ (D) H₂
11. The corrosion of iron is called: لوہے کی کڑکھلاؤ کہلاتا ہے:
 (A) Alloying (B) Electroplating (C) Galvanizing (D) Rusting
12. Which of the following non-metal is lustrous? درج ذیل میں سے کونسا نان میٹل چمکدار ہے؟
 (A) Iodine (B) Phosphorus (C) Sulphur (D) Carbon

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جمالی کا پی ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق منتخب دائرہ کو مار کر پُر کرنا ہے۔
 دیکھئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے کا کٹ کر پُر کرنے کی صورت میں دائرہ، جواب بلا تصور ہوگا۔ Bubbles نمونہ کرنے کی صورت میں کوئی بے ترتیبی نہ ہوگا۔ اس

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1۔

- (1) Empirical formula of Hydrogen Peroxide is:-
 (A) HO (B) H₂O (C) HO₂ (D) H₂O₂
 (1) (A) HO (B) H₂O (C) HO₂ (D) H₂O₂ ہائیڈروجن پراکسائیڈ کا تجربی فارمولا ہے۔
- (2) The molar mass of H₂SO₄ is:-
 (A) 98 g (B) 98 amu (C) 9.8 g (D) 9.8 amu
 (2) (A) 98 g (B) 98 amu (C) 9.8 g (D) 9.8 amu H₂SO₄ کا مولر کمیت ہے۔
- (3) The maximum number of Electrons in L-Shell is:-
 (A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32
 (3) (A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32 L شیل میں بیشیئر ذرات کی زیادہ سے زیادہ تعداد ہے۔
- (4) The number of groups in Periodic Table is:-
 (A) 8 (B) 9 (C) 18 (D) 27
 (4) (A) 8 (B) 9 (C) 18 (D) 27 پیریڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے۔
- (5) The concept of Triads was presented by:-
 (A) Dobereiner (B) Newlands (C) Mendeleev (D) H. Mosely
 (5) (A) Dobereiner (B) Newlands (C) Mendeleev (D) H. Mosely ٹریڈز کا تصور پیش کیا۔
- (6) The compound which is non-directional in bonding is:-
 (A) CH₄ (B) KBr (C) CO₂ (D) H₂O
 (6) (A) CH₄ (B) KBr (C) CO₂ (D) H₂O کپاؤڈ جرنڈنگ کے علاوہ غیر متعلقہ ہے۔
- (7) Blood pressure of a healthy person is:-
 (A) 140/90 mmHg (B) 110/100 mmHg (C) 120/80 mmHg (D) 150/70 mmHg
 (7) (A) 140/90 mmHg (B) 110/100 mmHg (C) 120/80 mmHg (D) 150/70 mmHg ایک صحت مند آدمی کا خون کا دباؤ ہے۔
- (8) Solution which has more water is:-
 (A) 1 M (B) 2 M (C) 0.50 M (D) 0.25 M
 (8) (A) 1 M (B) 2 M (C) 0.50 M (D) 0.25 M سسٹن جس میں زیادہ پانی ہے۔
- (9) A Universal Solvent on Earth is:-
 (A) Ether (B) Ammonia (C) Alcohol (D) Water
 (9) (A) Ether (B) Ammonia (C) Alcohol (D) Water پانی عالمی حل کنندہ ہے۔
- (10) Oxidation number of Hydrogen in HCl is:-
 (A) +1 (B) -1 (C) Zero (D) -2
 (10) (A) +1 (B) -1 (C) Zero (D) -2 HCl میں ہائیڈروجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہے۔
- (11) The chemical formula of Rusting is:-
 (A) Fe₃O₄ (B) Fe₂O₃ · nH₂O (C) Fe(OH)₃ (D) Fe(OH)₃ · nH₂O
 (11) (A) Fe₃O₄ (B) Fe₂O₃ · nH₂O (C) Fe(OH)₃ (D) Fe(OH)₃ · nH₂O رزنگ کا کیمیائی فارمولا ہے۔
- (12) The Lustrous non-metal is:-
 (A) Sulphur (B) Carbon (C) Phosphorus (D) Iodine
 (12) (A) Sulphur (B) Carbon (C) Phosphorus (D) Iodine چمکدار غیر متعلقہ ہے۔

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ چاہی کہ اپنی ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق خلیقہ دائرہ لگا کر اپنی سے

دیکھتے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو گھرنے یا لگانے کی صورت میں اس کا جواب غلط تصور ہوگا۔ Bubbles نمبر لگانے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. سوالات پر گھرنے سے گریز کریں۔

The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1۔

(1) The atomic number of Aluminium is:-

(1) ایسے نمبر کا دائرہ لگائیے۔

(A) 10

(B) 11

(C) 12

☒ 13

(2) The number of elements in Fourth Period is:-

(2) چوتھے پیرئڈ میں کتنے عناصر ہیں۔

(A) 06

☒ 18

(C) 32

(D) 23

(3) _____ Covalent Bond is present in C_2H_2 .

(3) C_2H_2 میں _____ کوویلنٹ بانڈ پایڈ ہے۔

(A) Single سٹبل

(B) Double ڈبل

☒ Triple ٹرپل

(D) Coordinate کوآرڈینیٹ

(4) The density of O_2 gas at $20^\circ C$ is:-

(4) $20^\circ C$ پر آکسیجن گیس کی کثافت کتنی ہے۔

☒ 1.4 gdm^{-3}

(B) 1.5 gcm^{-3}

(C) 1.8 gdm^{-3}

(D) 1.0 gdm^{-3}

(5) Butter is an example of a solution of -

(A) Liquid in liquid مائع میں مائع

(5) مکھن _____ مائع میں مائع ہے۔

☒ Liquid in solid مائع میں ٹھوس

(C) Solid in liquid ٹھوس میں مائع

(D) Solid in solid ٹھوس میں ٹھوس

(6) _____ is heterogeneous mixture

(6) _____ ہتروجنیوس میکیچر ہے۔

(A) Milk دودھ

(B) Ink رشتی

(C) Sugar solution شکر درشتی

☒ Milk of Magnesia میگنیشیا

(7) The formula of Aluminium Oxide is -

(7) آلومینیم آکسائیڈ کا فارمولہ کیا ہے۔

(A) AlO_3

☒ Al_2O_3

(C) Al_2O_6

(D) AlO

(8) The formation of water from O_2 and H_2 is a type of

(8) پانی کی تشکیل سے O_2 اور H_2 کی ایکشن ہے۔

chemical reaction:-

☒ Redox ریڈاکس (B) Decomposition تھیل (C) Neutralization نیوٹرلائزیشن (D) None of these ان میں سے کوئی بھی نہیں

(9) The extremely used metal is:-

(9) سب سے زیادہ استعمال ہونے والی تفل ہے۔

(A) Cesium سیزیم

☒ Iron آئرن

(C) Lead لیڈ

(D) Silver سلور

(10) The percentage value of O_2 by weight in atmosphere is:-

(10) فضا میں آکسیجن کی فی صد مقدار ہے۔

(A) 66 %

(B) 47 %

(C) 78 %

☒ 21 %

(11) The element which is present in liquid state at room temperature is:-

(11) درجہ حرارت پر مائع حالت میں پایا جانے والا عنصر ہے۔

(A) Nitrogen نائٹروجن

(B) Chlorine کلورین

☒ Bromine برومین

(D) Phosphorous فاسفورس

(12) Neil Bohr presented the Atomic Model in -

(12) نیل بوہر نے ایٹم کا ماڈل پیش کیا۔

(A) 1915 میں

(B) 1927 میں

(C) 1892 میں

☒ 1913 میں

- 1.1. Gain of electron is called: 1.1. الیکٹرون کا حصول کہلاتا ہے:
- (A) Reduction (B) Oxidation (C) Redox (D) Electrolytes
2. Example of non-electrolyte is: 2. - نان الیکٹرو لائٹس کی مثال ہے:
- (A) CH_3COOH (B) Sugar (C) NaOH (D) NaCl
3. The colour of Fluorine is: 3. فلورین کا رنگ ہوتا ہے:
- (A) Pale yellow (B) Greenish yellow (C) Reddish brown (D) Purple black
4. Number of protons in oxygen is: 4. آکسیجن میں پروٹون کی تعداد ہوتی ہے:
- (A) 8 (B) 6 (C) 5 (D) 4
5. Charge on atom is: 5. ایٹم پر چارج ہوتا ہے:
- (A) Positive (B) Negative (C) Neutral (D) -2
6. Mass number of Hydrogen is: 6. ہائیڈروجن کا ماس نمبر ہے:
- (A) zero (B) 1 (C) 2 (D) -1
7. The atomic radius of carbon atom in pm is: 7. کاربن ایٹم کا ایٹمی شعاع 'pm' میں ہوتا ہے:
- (A) 67 (B) 77 (C) 87 (D) 97
8. Atomic number of cesium is: 8. سیزیم کا ایٹمی نمبر ہوتا ہے:
- (A) 55 (B) 65 (C) 75 (D) 85
9. Number of electrons in the valence shell of chlorine is: 9. کلورین کے ویلنس شیل میں الیکٹران کی تعداد ہوتی ہے:
- (A) 6 (B) 7 (C) 5 (D) 4
10. Density of water is: 10. پانی کی ڈینسٹی ہوتی ہے:
- (A) 2 gcm^{-3} (B) -2 gcm^{-3} (C) 1 gcm^{-3} (D) -1 gcm^{-3}
11. Brass is a solid solution of: 11. براس (مخل) ٹھوس سلوشن ہے:
- (A) Zn + Cu (B) Zn + Au (C) Zn + Fe (D) Zn + Ag
12. Seawater is a source of naturally occurring elements: 12. سمندری پانی میں قدرتی طور پر پائے جانے والے عناصر کی تعداد ہے:
- (A) 90 (B) 92 (C) 93 (D) 94

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا بیچ سے برہمنے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو نہ کرنے یا کاٹ کر نہ کرنے کی صورت میں نہ کوئی جواب تسلیم ہوگا۔ دائروں کو نہ نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ ہر سوال پر چار سوالات ہر گز حل نہ کریں۔

Note: you have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1-

(1) Which one of the following molecule is not tri-atomic? درج ذیل میں سے کون سا مالیکیول ایک ایٹم نہیں ہے؟



(2) Which one of the following consists of three sub shells? درج ذیل میں سے کس میں تین سب شیلز ہوتے ہیں؟

(A) O shell شیل O

(B) N shell شیل N

(C) L shell شیل L

(D) M shell شیل M

(3) 4th and 5th period of the long form of periodic table are called: لمبہ فارم ہائیڈروجن کی سجدہ جدول میں چوتھا اور پانچواں عہدہ کہلاتے ہیں۔

(A) Short periods شارٹ پیریڈز

(B) Normal periods نارمل پیریڈز

(C) Long periods لوگ پیریڈز

(D) Very long periods ویرل لوگ پیریڈز

(4) Along the period which one of the following decreases: ایک عہدہ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟

(A) Atomic radius ایٹمک ریڈیئس

(B) Ionization energy آئنائزیشن انرجی

(C) Electron affinity الیکٹرون آفینٹی

(D) Electronegativity الیکٹرونکٹیوٹی

(5) A bond formed between two non-metals is expected to be: دو نان میٹلوں کے درمیان بننے والا بانڈ کون سے طور پر ہوگا۔

(A) Covalent bond کوویلنٹ بانڈ

(B) Ionic bond آئونک بانڈ

(C) Co-ordinate covalent bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ

(D) Metallic bond میٹلک بانڈ

(6) Triple covalent bond involves how many electrons? ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرونز حصہ لیتے ہیں؟

(A) Eight آٹھ

(B) Six چھ

(C) Four چار

(D) Only three صرف تین

(7) The vapour pressure of a liquid increases with the. مائع کا دھوپر پریشر کم ہوتا ہے؟

(A) Increase of pressure پریشر میں اضافے سے

(B) Increase of temperature

(C) Increase of intermolecular forces انٹرمولیکولر فورسز میں اضافے سے

(D) Increase of polarity of molecules پولاریٹی میں اضافے سے

(8) Which one of the following is not soluble in water? درج ذیل میں سے کون سا پانی میں حل نہیں ہوتا؟



(D) Ether ایٹر

(9) An aqueous solution is formed when a substance is dissolved in: ایک آبی سولوشن (aqueous solution) اس وقت بنتا ہے جب کوئی شے حل کی جائے۔

(A) Benzene بینزین میں

(B) Ether ایٹر میں

(C) Water پانی میں

(D) Carbon tetrachloride کاربن ٹیٹراکلورائیڈ میں

(10) The formula of Rust is: رگ کے فارمولہ کیا ہے؟



(11) The oxidation number of oxygen in per-oxides is: آکسیجن کا آکسائیڈیشن نمبر پراکسائیڈز میں کیا ہے۔

(A) 0

(B) -1

(C) -2

(D) -3

(12) Which one of the following metals burns with brick red flame in air? جن میں سے کون سی میٹل اس طرح گرم ہوتی ہے کہ اس کی شعلے کے ساتھ میٹلکی ہے؟

(A) Sodium سڈیم

(B) Magnesium میگنیشیم

(C) Iron آئرن

(D) Calcium کیلشیم

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ چاہیے کہ آپ اپنی ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق صحیح دائرہ کو دائر کرنا یا پھر اس سے گریز کرنا۔ ایک سے زیادہ دائروں کو نہ کرنے کے لئے یا کٹ کر نہ کرنے کی صورت میں اس کا جواب غلط قرار دیا جائے گا۔ دائروں کو نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس پر غور فرمائیے۔

Note: you have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1۔

- (1) Which one of the following elements is found in most abundance in earth's crust? (1) مندرجہ ذیل میں سے کوئی ایک عنصر کر ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟
- (A) Oxygen آکسیجن (B) Aluminium آلومینیم (C) Silicon سیلیکان (D) Argon آرگون
- (2) Which of the following scientists discovered Proton? (2) درج ذیل سائنسدانوں میں سے ہڈن کس نے دریافت کیا؟
- (A) Rutherford رذرفورڈ (B) Bohr بھر (C) Goldstein گولڈسٹائن (D) Thomson تھامسن
- (3) Long form of periodic table is based on:- (3) لمبک فارم آف پیریڈک ٹیبل کا بنیاد ہے۔
- (A) Electronic configuration الیکٹرونک کنفیگریشن (B) Atomic mass ایٹمک ماس (C) Mendeleev's postulate مینڈلیف کا اصول (D) Atomic number ایٹمک نمبر
- (4) How many elements are there in 5th period of the long form of periodic table? (4) لمبک فارم آف پیریڈک ٹیبل کے پانچویں پیریڈ میں ایٹمنس کی تعداد کتنی ہے؟
- (A) 8 (B) 18 (C) 26 (D) 32
- (5) Which one of the following molecule is electron deficient? (5) مندرجہ ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟
- (A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2
- (6) Which one of the following pair contains polar covalent bond? (6) مندرجہ ذیل میں سے کون سا جوڑا پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟
- (A) Cl_2 & O_2 (B) N_2 & H_2O (C) C_2H_2 & H_2O (D) HCl & H_2O
- (7) Which one of the following gases diffuses the fastest? (7) ان میں سے کوئی گیس زیادہ تیزی سے پھیلتی ہوئی ہے؟
- (A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Helium ہیلیم (C) Chlorine کلورین (D) Fluorine فلوورین
- (8) Which one of the following will show negligible effect of temperature on its solubility? (8) ان میں سے کس کی سولیوبیلیٹی پر ٹمپریچر کا معمولی اثر ہوگا؟
- (A) KCl (B) KNO_3 (C) NaCl (D) NaNO_3
- (9) Which one of the following is an example of solid in solid solution? (9) فوس میں فوس سولوشن کی مثال مندرجہ ذیل میں سے کوئی ہے؟
- (A) Butter کریم (B) Fog دھند (C) Brass برنس (D) Cheese پنیر
- (10) What is the oxidation number of Chromium in $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$? (10) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ میں کرومیم کا آکسائیڈیشن نمبر کیا ہے؟
- (A) +2 (B) +6 (C) +14 (D) +7
- (11) The solution of which of the following salt is called brine? (11) مندرجہ ذیل میں سے کس سالٹ کے آبی سولوشن کو برائن کہتے ہیں؟
- (A) NaCl (B) KCl (C) KNO_3 (D) KBr
- (12) Which of the following non-metal is lustrous? (12) مندرجہ ذیل میں سے کوئی نان میٹل چمکدار ہے؟
- (A) Carbon کاربن (B) Sulphur سلفر (C) Phosphorus فاسفورس (D) Iodine آئیوڈین

CHEMISTRY (NEW SCHEME)

کیمسٹری (نئے اسکیم)

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ:- ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جہاں کا اپنی ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق علامت دائرہ کو مار کر یا عین سے مراد دیکھتے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو نہ کرنے یا گات کر نہ کرنے کی صورت میں نہ کو جواب ملا تصور ہوگا۔ دائروں کو نہ کرنے کی صورت میں کوئی پھر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوال پر پھر سوالات ہرگز عمل نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

(1) The symbol of Iron is:-

(A) Al

☒ (B) Fe

(C) As

(D) I

(1) آئرن کی علامت ہے

(2) The electronic configuration of Oxygen is:-

(A) $1s^2, 2s^2, 2p^1$

(B) $1s^2, 2s^2, 2p^2$

☒ (C) $1s^2, 2s^2, 2p^4$

(D) $1s^2, 2s^2, 2p^6$

(2) آکسیجن کی الیکٹرونک کنفیگریشن ہے۔

(3) The element which has the most shielding effect of the following?

(A) Na

(B) K

(C) Rb

☒ (D) Cs

(3) درج ذیل میں سے سب سے زیادہ شیڈنگ ایفیکٹ کا حامل عنصر ہے۔

(4) The ability of an atom in a molecule to attract the shared pair of electron is called:-

(A) Electron affinity الیکٹرون آفینٹیٹی

☒ (B) Electronegativity الیکٹرون نیگٹیوٹیٹی

(C) Ionization energy آئنائزیشن انرجی

(D) Shielding effect شیڈنگ ایفیکٹ

(4) کسی ایٹم کی مالیکول میں اشتراک شدہ الیکٹرون جوڑ کو اپنی طرف کھینچنے کی صلاحیت کو کہتے ہیں۔

(5) The possible bond between two non-metals will be:-

☒ (A) Covalent کوویلنٹ

(B) Ionic آئینک

(C) Metallic میٹالک

(D) Co-ordinate covalent کوارڈینیٹ کوویلنٹ

(5) دو نان میٹلوں کے درمیان بننے والا باؤنڈنگ ٹیپ ہونگا۔

(6) When atoms react chemically or combine they attain the electronic configuration of:-

(A) Metals دھاتوں کی

☒ (B) Noble gases نوبل گیسوں کی

(C) Oxygen آکسیجن کی

(D) Carbon کاربن کی

(6) جب ایٹم کیمیائی طور پر مل کر یا ایکٹ کر کے یا ایٹم میں تو دو الیکٹرونک کنفیگریشن حاصل کرتے ہیں۔

(7) The volume of gases is decreased when these are cooled, it increases their:-

☒ (A) Density کثافت

(B) Pressure دباؤ

(C) Temperature درج حرارت

(D) Diffusion ذیلیون

(7) گیسز کا حجم کم ہوتا ہے جس کی وجہ سے ان کی بڑھتی ہے۔

(8) The sugar dissolved in water is an example of:-

☒ (A) Solid in liquid مائع میں ٹھوس

(B) Liquid in solid ٹھوس میں مائع

(C) Solid in solid ٹھوس میں ٹھوس

(D) Solid in gas ٹھوس میں گیس

(8) پانی میں حل شدہ شکر ایک مثال ہے۔

(9) The solubility of which compound will be decreased by increasing temperature:-

(A) KCl

(B) $NaCl$

(C) KNO_3

☒ (D) Li_2SO_4

(9) ان میں سے کسی کی سولوبیلیٹی ٹیمپریچر بڑھانے سے کم ہوگی۔

(10) The oxidation number of Oxygen in peroxides is:-

(A) -2

☒ (B) -1

(C) $+2$

(D) $-\frac{1}{2}$

(10) پراکسائیڈز میں آکسیجن کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے۔

(11) A weak electrolyte is:-

☒ (A) CH_3COOH

(B) HCl

(C) H_2SO_4

(D) $NaOH$

(11) ایک کمزور الیکٹرولائیٹ ہے۔

(12) It is used to ignite Aluminum powder in thermite process:-

(A) Na

(B) Ca

☒ (C) Mg

(D) K

(12) حریمیت پروسس میں آلومینیم پاؤڈر کو جلاتے کے کام آتی ہے۔

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ سرکشی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ جمالی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا جین سے مار دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو مارنے یا کٹ کر پڑنے کی صورت میں دائرہ جواب غلط تصور ہوگا۔ دائروں کو پڑنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوال پر ہی

Note: you have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1۔

- (1) The empirical formula of Glucose is: (1) گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہے۔
 (A) H_2O (B) CH_2O (C) CH (D) $C_6H_{12}O_6$
- (2) Which one of the following shells consists of three subshells: (2) درج ذیل میں سے کون سے شیل میں تین سب شیلز ہوتے ہیں؟
 (A) O shell (B) N shell (C) L shell (D) M shell
- (3) Second group elements of periodic table are called: (3) پیرائک ٹیبل کے دوسرے گروپ کے ایلیمنٹس کہا جاتے ہیں۔
 (A) Alkali metals (B) Alkaline earth metals (C) Noble gases (D) Carbon family
- (4) Number of elements in sixth period of Periodic Table are: (4) پیرائک ٹیبل کے چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے۔
 (A) 8 (B) 18 (C) 32 (D) 23
- (5) A good example of ionic compound is: (5) آئنک کپائڈ کی اچھی مثال ہے۔
 (A) H_2SO_4 (B) CH_4 (C) CO_2 (D) $NaCl$
- (6) Transfer of electrons between atoms results in: (6) ایٹمز کے درمیان الیکٹرانز کی منتقلی سے بنتا ہے۔
 (A) Ionic Bonding (B) Metallic Bonding (C) Covalent Bonding (D) Coordinate Covalent Bonding
- (7) How many times are the liquids denser than gases? (7) مائعات گیسز سے کتنے گنا زیادہ گہری ہوتے ہیں؟
 (A) 100 (B) 1000 (C) 10000 (D) 100000
- (8) Which one of the following is not a colloid? (8) درج ذیل میں سے کون سا کولائیڈ نہیں ہے؟
 (A) Starch (B) Soap solution (C) Blood (D) Milk of Magnesia
- (9) Mist is an example of a solution: (9) دھند ایک سلوشن کی مثال ہے۔
 (A) Liquid in gas (B) Gas in liquid (C) Solid in gas (D) Gas in solid
- (10) Oxidation number of "N" in HNO_3 is: (10) HNO_3 میں "N" کا آکسائیڈیشن نمبر ہے۔
 (A) +2 (B) +3 (C) +4 (D) +5
- (11) Which one of the following is a non-electrolyte? (11) درج ذیل میں سے کون سا نون الیکٹرولائٹ ہے؟
 (A) Sugar solution (B) Sulphuric Acid solution (C) Lime solution (D) Sodium Chloride solution
- (12) Which metal burn with brick red flame in air? (12) کون سی میٹل ہوائی میں لگی شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟
 (A) Calcium (B) Sodium (C) Barium (D) Potassium

TIME ALLOWED 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS. 12

کل نمبر = 12

نوٹ: سوال سے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ ہر ایک کو الگ الگ جگہ پر صحیح جواب کے سامنے دائرہ بھرنے کی ضرورت ہے۔
 دیکھیں: ایک سے زیادہ دائروں کو بھرنے کی گنجائش نہیں ہے۔
 سوالیہ پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔
 Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D.
 The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1-

- (1) The most abundant element occurring in the earth's crust by weight is - (A) Silicon (B) Oxygen (C) Aluminium (D) Iron
- (2) One amu (Atomic Mass Unit) is equivalent to - (A) $1.66 \times 10^{-24} \text{ kg}$ (B) $1.66 \times 10^{-24} \text{ g}$ (C) $1.66 \times 10^{-23} \text{ g}$ (D) $1.66 \times 10^{-24} \text{ kg}$
- (3) Isotopes of Hydrogen are - (A) One (B) Two (C) Three (D) Four
- (4) Modern Periodic Table consists of - (A) Two blocks (B) Three blocks (C) Four blocks (D) Five blocks
- (5) Alkali metals belong to - (A) 1st group (B) 2nd group (C) 3rd group (D) 4th group
- (6) Molecule with Double Covalent Bond is - (A) H_2 (B) O_2 (C) N_2 (D) C_2H_2
- (7) _____ is an example of Amorphous Solid. (A) Sodium Chloride (B) Diamond (C) Plastic (D) Glucose
- (8) Air is an example of a Solution of - (A) Liquid in gas (B) Gas in gas (C) Solid in gas (D) Gas in liquid
- (9) Milk of Magnesia is an example of - (A) Solution (B) True solution (C) Colloids (D) Suspension
- (10) _____ is a weak electrolyte (A) NaCl (B) Ca(OH)_2 (C) NaOH (D) H_2SO_4
- (11) The gas collected at Cathode is - (A) Cl_2 (B) O_2 (C) H_2 (D) O_2
- (12) _____ burns with brick red flame (A) Sodium (B) Potassium (C) Calcium (D) Magnesium

نوٹ:- ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ چاہی کہ آپ ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق صحیح دائرہ کو مارکر یا پین سے سرایت دیتے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو نہ کرنے یا گات نہ کرنے کی صورت میں نہ کوئی علامت دیا جائے گا۔ اس کا نتیجہ یہ ہوگا کہ درست ہرگز مل نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1-

- (1) Which one of the following molecules is not triatomic? (1) مندرجہ ذیل میں سے کونسا مالیکیول ترائی اٹامک نہیں ہے؟
 (A) O_3 (B) H_2O (C) CO_2 (D) H_2
- (2) Deuterium is used to make:- (2) ڈیوٹیریم ان میں سے کیا بنانے کے لیے استعمال ہوتا ہے؟
 (A) Heavy water (B) Light water (C) Soft water (D) Hard water
- (3) Which one of the following Halogens has lowest Electronegativity? (3) درجہ ذیل میں سے کون سے ہالوجن کی الیکٹرانگیت سب سے کم ہے؟
 (A) Fluorine (B) Chlorine (C) Bromine (D) Iodine
- (4) Fourth and fifth period of the long form of periodic table are called:- (4) لونگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کا چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہا جاتے ہیں۔
 (A) Short periods (B) Normal periods (C) Long periods (D) Very long periods
- (5) Which one is a good example of Triple Covalent Bond? (5) ٹریپل کوویلنٹ بانڈ کی اچھی مثال کونسی ہے؟
 (A) N_2 (B) O_2 (C) H_2 (D) Cl_2
- (6) Which one of the following is an electron deficient molecule? (6) درجہ ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟
 (A) NH_3 (B) N_2 (C) BF_3 (D) O_2
- (7) Which one of the following gases diffuses the fastest? (7) درجہ ذیل میں سے کونسی گیس سب سے تیزی سے منتشر کرتی ہے؟
 (A) Hydrogen (B) Helium (C) Fluorine (D) Chlorine
- (8) A good example of Suspension is:- (8) سسپنشن کی اچھی مثال ہے۔
 (A) Tooth paste (B) Milk (C) Chalk in water (D) Blood
- (9) Which one of the following solutions contains more water? (9) درجہ ذیل میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟
 (A) 2 M (B) 1 M (C) 0.5 M (D) 0.25 M
- (10) The formula of rust is:- (10) رُسٹ کا فارمولا ہے۔
 (A) $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$ (B) Fe_2O_3 (C) $Fe(OH)_3$ (D) $Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$
- (11) Oxidation number of "Cl" in $KClO_3$ is:- (11) $KClO_3$ میں "Cl" کا آکسائیڈیشن نمبر ہے۔
 (A) +1 (B) +2 (C) +4 (D) +5
- (12) Which one of the following non-metal is lustrous? (12) درجہ ذیل میں سے کونسی نان میٹل چمکدار ہے؟
 (A) Sulphur (B) Phosphorus (C) Iodine (D) Carbon

TIME ALLOWED 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS 12

کُل نمبر = 12

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ صحیح جواب کا انتخاب کرنا ہے۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ صحیح جواب کا انتخاب کرنا ہے۔

نوٹ: ایک سے زیادہ دائروں کو گھماتنے یا کوئی دائرہ گھماتنے کی صورت میں درجہ صواب ہو سکتا ہے۔ Bubbles نہ لکھنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں ملے گا۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1-

(1) Mass number of an Element is represented by . (1) اٹمی نمبر کے نمبر کو کیا کہا جاتا ہے۔

- (A) Z (B) A (C) N (D) K

(2) The Empirical formula of Glucose is - (2) گلوکوز کا تجربی فارمولا کیا ہے۔

- (A) $H_2C_6O_6$ (B) CH (C) CH_2O (D) HO

(3) M Shell can accommodate number of electrons . (3) M کیلے زیادہ سے زیادہ کتنے الیکٹرون گن سکتے ہیں۔

- (A) 32 (B) 18 (C) 08 (D) 02

(4) The elements which are present on the extreme left side of the periodic table are called . (4) پریوڈک ٹیبل کے انتہائی بائیں جانب پائے جانے والے عناصر کو کیا کہا جاتا ہے۔

- (A) Alkali metals (B) Alkaline earth metals (C) Halogen group (D) Noble gases

(5) The number of elements in Sixth Period is . (5) چھویں پریوڈک میں کتنے عناصر کی تعداد ہے۔

- (A) 8 (B) 18 (C) 22 (D) 32

(6) Hydrogen bond is represented by . (6) ہائیڈروجن بانڈ کی نمائندگی کیا جاتی ہے۔

- (A) Single line (B) Dotted line (C) Double lines (D) Triple lines

(7) The unit of Pressure is . (7) دباؤ کی واحد کیا ہے۔

- (A) Joule (B) Pascal (C) Ampere (D) Gram

(8) Butter is an example of Solution . (8) کریم حل کا ایک نمونہ ہے۔

- (A) Liquid in gas (B) Gas in liquid (C) Liquid in solid (D) Solid in liquid

(9) Sea water is a resource of naturally occurring elements . (9) سمندری پانی قدرتی طور پر پائے جانے والے عناصر کا ذریعہ ہے۔

- (A) 43 (B) 63 (C) 71 (D) 92

(10) The chemical formula of Rust is . (10) رُسٹ کا کیمیکل فارمولا کیا ہے۔

- (A) $FeSO_4 \cdot 10H_2O$ (B) $Fe_2O_3 \cdot AlCl_3$ (C) $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$ (D) $Fe(OH)_3 \cdot 4H_2O$

(11) The oxidation number of Nitrogen in Nitric Acid (HNO_3) is . (11) نائٹریک اسید میں نائٹروجن کی آکسائیڈیشن نمبر کیا ہے۔

- (A) -5 (B) +4 (C) +3 (D) +2

(12) _____ metal is brittle (12) _____ میٹل شکنجہ دار ہے۔

- (A) Magnesium (B) Barium (C) Aluminium (D) Sodium

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کر یا مار کر نہ کرنے کی صورت میں دائرہ جو غلط طور پر مارا جائے گا اس سوال پر پونہ دو سوالات ہرگز مل نہ کریں۔

Note: you have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

- (1) The chemical properties depend upon the composition of the: کیمیائی خصوصیات کا انحصار _____ کی ترکیب پر ہوتا ہے۔ (1)
- (A) Matter مادہ (B) Atom ایٹم (C) Substance شے (D) Mixture گھبر
- (2) Rutherford observed the effects of particles on a photographic plate: رورڈرفورڈ نے فوٹو گرافک پلیٹ پر ذرات کے اثرات کا مشاہدہ کیا۔ (2)
- (A) Gold گولڈ (B) Gold foil گولڈ فوئل (C) Alpha الفا (D) Helium ہیلیم
- (3) The number of groups in periodic table are: ہر ذاکہ ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے۔ (3)
- (A) 2 (B) 7 (C) 18 (D) 32
- (4) Long form of periodic table is constructed on the basis of: لوگ نامہ طویل شکل کی بنیاد پر ہے۔ (4)
- (A) Atomic mass ایٹک ماس (B) Mass number ماس نمبر (C) Atomic number ایٹک نمبر (D) Groups گروپس
- (5) Chlorine atom has _____ electrons in the valence shell. کلورین ایٹم اپنے وینس شل میں _____ الیکٹرونز رکھتا ہے۔ (5)
- (A) 1 (B) 2 (C) 5 (D) 7
- (6) A bond formed between metal atoms due to mobile or free electrons is defined as: ایسا رابطہ جو متلک ایٹمز کے درمیان سواکل یا فری الیکٹرونز کی وجہ سے تشکیل پاتا ہے، کہا جاتا ہے۔ (6)
- (A) Polar قطری (B) Metallic متلک (C) Non-polar غیر قطری (D) Ionic آئنی
- (7) Polar liquids have vapour pressure than non-polar liquids at the same temperature ایک قطری مایہ بخار دہش کی دھیر سے غیر قطری مایہ بخار دہش کی دھیر سے ہوتا ہے۔ (7)
- (A) Greater زیادہ (B) Low کم (C) Equal برابر (D) Dynamic (ایٹاک) ڈائنامک
- (8) A solution containing maximum amount of solute at a given temperature is called: ایسا سلوشن جس میں کسی خاص فیوژن پر سولیوٹ کی زیادہ سے زیادہ مقدار حل ہو، کہا جاتا ہے۔ (8)
- (A) Solvent حلال (B) Unsaturated غیر پیچیدہ (C) Saturated پیچیدہ (D) Dilute (ایکیرٹ) ڈیلوٹ
- (9) The number of moles of solute dissolved in one dm³ of the solution is defined as: سولیوٹ کے مولز کی تعداد، جب ایک ڈی سی بی مولز میں حل کی گئی ہو، کہا جاتی ہے۔ (9)
- (A) Density کثافت (B) Molarity مولیرٹی (C) Percentage فی شیئ (D) Dilution (ایکیرٹن) ڈیلوشن
- (10) The addition of hydrogen or removal of oxygen during a chemical reaction is defined as: کسی کیمیائی ری ایکشن کے دوران یا تیزو جن کے حصول یا آکسیجن کے اخراج کے لئے کہتے ہیں۔ (10)
- (A) Oxidation آکسیدیشن (B) Reduction ریڈکشن (C) Electricity الیکٹرکسٹری (D) Electrolyte الیکٹرولائٹ
- (11) The oxidation number of all elements in free state is: آزاد حالت میں تمام عناصر کا آکسیدیشن نمبر ہوتا ہے۔ (11)
- (A) Zero ذریعہ (B) +1 (C) -1 (D) -2
- (12) It is least reactive metal. یہ بہت کم ماری ایکٹیو متل ہے۔ (12)
- (A) Potassium پتاشیم (B) Calcium کلسیم (C) Magnesium میگنیشیم (D) Copper کوپر

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ چاہے کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا بچھ کر دیکھو۔ ایک سے زیادہ دائروں کو مارنے یا کٹ کر نہ کرنے کی صورت میں دائرہ کو ہٹا دینا ضروری ہے۔ اس سوال پر چھ

Note: you have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve questions on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1۔

- (1) The chemical properties depend upon the composition of the: کیمیائی خصوصیات کا انحصار _____ کی ترکیب پر ہوتا ہے۔
(A) Matter مادہ (B) Atom ایٹم (C) Substance شے (D) Mixture مکمل
- (2) Rutherford observed the effects of particles on a photographic plate: روڈرڈے نے فوٹو گرافک پلیٹ پر ذرات کے اثرات کا مشاہدہ کیا۔
(A) Gold گولڈ (B) Gold foil گولڈ فوئیل (C) Alpha الفا (D) Helium ہیلیم
- (3) The number of groups in periodic table are: پیریاڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے۔
(A) 2 (B) 7 (C) 18 (D) 32
- (4) Long form of periodic table is constructed on the basis of: لمبے فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔
(A) Atomic mass ایٹمک ماس (B) Mass number ماس نمبر (C) Atomic number ایٹمک نمبر (D) Groups گروپس
- (5) Chlorine atom has _____ electrons in the valence shell. کلورین ایٹم اپنے ویلنس شیل میں _____ الیکٹرونز رکھتا ہے۔
(A) 1 (B) 2 (C) 5 (D) 7
- (6) A bond formed between metal atoms due to mobile or free electrons is defined as: ایسا باغ جو میٹلک ایٹمز کے درمیان سہاگن یا فری الیکٹرونز کی وجہ سے تشکیل پاتا ہے، کہا جاتا ہے۔
(A) Polar پولر (B) Metallic میٹلک (C) Non-polar نان پولر (D) Ionic آئیونک
- (7) Polar liquids have vapour pressure than non-polar liquids at the same temperature. ایک ہی ٹیمپریچر پر پولر مائیکس کوہیرہ پریشر نان پولر مائیکس کے وچرہ پریشر سے ہوتا ہے۔
(A) Greater زیادہ (B) Low کم (C) Equal برابر (D) Dynamic ڈائنامک
- (8) A solution containing maximum amount of solute at a given temperature is called: ایسا سلوشن جس میں کسی خاص ٹیمپریچر پر سولیوٹ کی زیادہ سے زیادہ مقدار حل ہو، کہا جاتا ہے۔
(A) Solvent سولونٹ (B) Unsaturated آن کیوہرہ (C) Saturated سچیوہرہ (D) Dilute ڈیلوٹ
- (9) The number of moles of solute dissolved in one dm³ of the solution is defined as: سولیوٹ کے مولز کی تعداد چاہے ایک لیٹر یا کسی دیگر سولیوٹ میں حل کی گئی ہو، کہا جاتی ہے۔
(A) Density کثافت (B) Molarity مولیرٹی (C) Percentage پرنسینج (D) Dilution ڈیلوشن
- (10) The addition of hydrogen or removal of oxygen during a chemical reaction is defined as: کسی کیمیائی ردی اکیشن کے دوران ہائیڈروجن کے حصول یا آکسیجن کے اخراج کے عمل کو کہتے ہیں۔
(A) Oxidation آکسائیڈیشن (B) Reduction ریڈکشن (C) Electricity الیکٹریسیٹی (D) Electrolyte الیکٹرولائٹ
- (11) The oxidation number of all elements in free state is: آزاد حالت میں تمام ایلیمنٹس کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے۔
(A) Zero زیرو (B) +1 (C) -1 (D) -2
- (12) It is least reactive metal: یہ بہت کم ردی اکٹیو میٹل ہے۔
(A) Potassium پوٹاشیم (B) Calcium کیلشیم (C) Magnesium میگنیشیم (D) Copper کوپر

(12) It is least reactive metal.

(12) یہ بہت ہی کم ردی ایکٹیو میٹل ہے۔

(A) Potassium پتاشیم

(B) Calcium کالسیئم

(C) Magnesium میگنیشیم

(D) Copper کانپر

TIME ALLOWED: 15 Minutes

OBJECTIVE حصہ معروضی

وقت = 15 منٹ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیئے گئے ہیں۔ جہاں کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھرنے یا کٹ کر بڑھانے کی صورت میں مذکور جواب نامناسب قرار دیا جائے گا۔ دائروں کو بھرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوال پرچہ پر سوالات ہرگز حل نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1۔

- (1) The element is found in most abundance in earth's crust:-
(A) Oxygen آکسیجن (B) Aluminium آلومینیم (C) Silicon سیلیکون (D) Argon آرگون
- (2) _____ consists of four subshells.
(A) K shell K شیل (B) L shell L شیل (C) M shell M شیل (D) N shell N شیل
- (3) Mendeleev's periodic table was based upon:-
(A) Electronic configuration الیکٹرونک کنفیگریشن (B) Atomic mass ایٹمک ماس (C) Atomic number ایٹمک نمبر (D) Completion of a subshell سب شیل کا مکمل ہونا
- (4) _____ elements are there in the first period of long form of periodic table.
(A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 8
- (5) Transfer of electrons between atoms results in:-
(A) Metallic bonding میٹالک بانڈنگ کی صورت میں (B) Ionic bonding آئیونک بانڈنگ کی شکل میں (C) Covalent bonding کوویلنٹ بانڈنگ کے طور پر (D) Coordinate Covalent Bonding کوارڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ کی صورت میں
- (6) _____ pair has polar covalent bond.
(A) O₂ and Cl₂ (B) H₂O and N₂ (C) H₂O and C₂H₂ (D) H₂O and HCl
- (7) One atmospheric pressure is equal to _____ pascals.
(A) 101325 (B) 10325 (C) 106075 (D) 10523
- (8) In soft drink the solvent is:-
(A) Benzene بنزین (B) Water پانی (C) Milk دودھ (D) Oil تیل
- (9) Molarity is the number of moles of solute dissolved in:-
(A) 1 kg of solution 1 کلوگرام میں (B) 100 g of solvent 100 گرام میں (C) 1 dm³ of solvent 1 dm³ کے 1 لیٹر میں (D) 1 dm³ of solution 1 dm³ کے 1 لیٹر میں
- (10) The oxidation number of Chromium in K₂Cr₂O₇ is:-
(A) +2 (B) +8 (C) +7 (D) +14
- (11) The most common example of Corrosion is:-
(A) Chemical decay کیمیائی تخریب (B) Rusting of Iron راسٹنگ آف آئرن (C) Rusting of Aluminium آلومینیم راسٹنگ (D) Rusting of Tin ٹین راسٹنگ
- (12) Of the following non-metals _____ is extremely hard.
(A) Graphite گرافائٹ (B) Phosphorus فاسفورس (C) Iodine آئیوڈین (D) Diamond ڈیامینڈ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیئے گئے ہیں۔ جو آپ کا اپنی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق صحیح دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کر یا کاٹ کر بڑھ کرنے کی صورت میں مارکر وہ جواب بلا اعتبار رہے گا۔ دائروں کو بڑھ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوال پرچہ پر سوالات پر گزرتے نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1 سوال نمبر 1-

- (1) The element is found in most abundance in earth's crust:-
 (A) Oxygen آکسیجن (B) Aluminium آلومینیم (C) Silicon سیلیکان (D) Argon آرگون
- (2) _____ consists of four subshells.
 (A) K shell K شیل (B) L shell L شیل (C) M shell M شیل (D) N shell N شیل
- (3) Mendeleev's periodic table was based upon:-
 (A) Electronic configuration الیکٹرونک کنفیگریشن (B) Atomic mass ایٹمک اس (C) Atomic number ایٹمک نمبر (D) Completion of a subshell سب شیل کو مکمل ہونا
- (4) _____ elements are there in the first period of long form of periodic table.
 (A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 6
- (5) Transfer of electrons between atoms results in:-
 (A) Metallic bonding مٹالک بانڈنگ کی صورت میں (B) Ionic bonding آئینک بانڈنگ کی شکل میں (C) Covalent bonding کوویلنٹ بانڈنگ کے طور پر (D) Coordinate Covalent Bonding کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ کی صورت میں
- (6) _____ pair has polar covalent bond.
 (A) O₂ and Cl₂ (B) H₂O and N₂ (C) H₂O and C₂H₂ (D) H₂O and HCl
- (7) One atmospheric pressure is equal to _____ pascals.
 (A) 101325 (B) 10325 (C) 106075 (D) 10523
- (8) In soft drink the solvent is:-
 (A) Benzene بنزین (B) Water پانی (C) Milk دودھ (D) Oil تیل
- (9) Molarity is the number of moles of solute dissolved in:-
 (A) 1 kg of solution 1 کلوگرام میں (B) 100 g of solvent 100 گرام میں (C) 1 dm³ of solvent 1 dm³ کے 1 dm³ of solution 1 dm³ کے 1 dm³ میں
- (10) The oxidation number of Chromium in K₂Cr₂O₇ is:-
 (A) +2 (B) +6 (C) +7 (D) +14
- (11) The most common example of Corrosion is:-
 (A) Chemical decay کیمیائی توڑ پھوڑ (B) Rusting of Iron لوہے کو زنگ لگنا (C) Rusting of Aluminium آلومینیم کو زنگ لگنا (D) Rusting of Tin تین کو زنگ لگنا
- (12) Of the following non-metals _____ is extremely hard.
 (A) Graphite گرافائٹ (B) Phosphorus فاسفورس (C) Iodine آئوڈین (D) Diamond ڈیامینڈ

MAXIMUM MARKS: 12

کل نمبر = 12

نوٹ۔ ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیئے گئے ہیں۔ جہاں آپ کو ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر 1 میں سے نمبر دیکھئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو نہ کرنے یا گات کر نہ کرنے کی صورت میں مارکر جواب غلط قرار دیا جائے گا۔ دائروں کو نہ کرنے کی صورت میں کوئی نمبر نہیں دیا جائے گا۔ اس سوالیہ نمبر پر سوالات ہرگز مل نہ کریں۔

Note: You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number. On bubble sheet, use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Attempt as many questions as given in objective type question paper and leave others blank. No credit will be awarded in case BUBBLES are not filled. Do not solve question on this sheet of OBJECTIVE PAPER.

Q.No.1

سوال نمبر 1۔

- (1) _____ of the following elements is found in most abundance in the Atmosphere. (A) Argon آرجن (B) Oxygen آکسیجن (C) Nitrogen نائٹروجن (D) Chlorine کلورین
- (2) The isotope C - 12 is present in abundance of. (A) 96.9 % (B) 97.6 % (C) 99.7 % (D) 98.9 %
- (3) _____ has lowest Electronegativity of the following Halogens. (A) Fluorine فلورین (B) Chlorine کلورین (C) Bromine برومین (D) Iodine آئیوڈین
- (4) Mark incorrect statement about Ionization Energy:- (A) It is measured in KJ mol^{-1} (B) It decreases in a period (C) It is absorption of energy (D) It decreases in a group
- (5) When an electronegative element combines with an electropositive element the type of bonding is:- (A) Covalent کوویلنٹ (B) Ionic آئینک (C) Metallic میٹلیک (D) Coordinate Covalent کوآرڈینیٹ کوویلنٹ
- (6) Ice floats on water because:- (A) Ice is denser than water (B) Ice molecules moves randomly (C) Water is denser than ice (D) Water molecules move randomly
- (7) In the evaporation process, liquid molecules which leave the surface of the liquid have:- (A) Very low energy (B) Moderate energy (C) Very high energy (D) No energy
- (8) Concentration is a ratio of:- (A) Solvent to solute (B) Solute to solution (C) Solvent to solution (D) Solute to solvent
- (9) Molarity is the number of moles of solute dissolved in:- (A) 1 kg of solution (B) 100 g of solvent (C) 1 dm^3 of solvent (D) 1 dm^3 of solution
- (10) The most common example of Corrosion is:- (A) Chemical decay (B) Rusting of Iron (C) Rusting of Aluminium (D) Rusting of tin
- (11) Nelson's cell is used to prepare Caustic Soda along with gases. _____ gas is produced at Cathodes from the given, (A) Cl_2 (B) H_2 (C) O_3 (D) O_2
- (12) _____ of the following non-metal is Lustrous. (A) Sulphur (B) Phosphorus (C) Iodine (D) Carbon



ilm Ki Dunia 🌐

Admin:- 0348-4377254

TAYYAB GONDAL